

DERWENT-ACC-NO: 1995-044962

DERWENT-WEEK: 200021

COPYRIGHT 2005 DERWENT INFORMATION LTD

TITLE: Ozone decomposition catalyst for use in
unheated form - consisting of noble metal e.g. platinum@ or
palladium@ on mesh of metal wire or plastics

INVENTOR: BEITZ, H; BERNDT, M ; MEISTER, M

PRIORITY-DATA: 1993DE-0010516 (July 15, 1993) , 1993DE-0010495 (July 15, 1993)

PATENT-FAMILY:

PUB-NO	PUB-DATE	LANGUAGE
PAGES MAIN-IPC		
EP 634205 A1	January 18, 1995	G
005 B01D 053/66		
DE 59409135 G	March 16, 2000	N/A
000 B01D 053/66		
EP 634205 B1	February 9, 2000	G
000 B01D 053/66		

INT-CL (IPC): B01D053/66, B01D053/86 , B01J035/06

ABSTRACTED-PUB-NO: EP 634205A

BASIC-ABSTRACT:

A catalyst (I) for use in unheated form for decomposing O₃, consists of a mesh support (II) coated with noble metal (III).

USE - (I) is used for decomposing O₃ in an air stream (claimed), e.g. in air conditioning and ventilating equipment and cars.

ADVANTAGE - (I) is easily incorporated in this type of equipment and greatly reduces the O₃ concn. in air. It is effective at normal ambient temp. (20 deg. C) and has only slightly lower activity at 0 deg. C. Heating is unnecessary.

ABSTRACTED-PUB-NO: EP 634205B

EQUIVALENT-ABSTRACTS:

A catalyst (I) for use in unheated form for decomposing O₃, consists of a mesh support (II) coated with noble metal (III).

USE - (I) is used for decomposing O₃ in an air stream (claimed), e.g. in air conditioning and ventilating equipment and cars.

ADVANTAGE - (I) is easily incorporated in this type of equipment and greatly reduces the O₃ concn. in air. It is effective at normal ambient temp. (20 deg. C) and has only slightly lower activity at 0 deg. C. Heating is unnecessary.

CHOSEN-DRAWING: Dwg.0/0

(19)



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



(11) Veröffentlichungsnummer: **0 634 205 A1**

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: **94111056.1**

(51) Int. Cl.⁸: **B01D 53/66, B01D 53/86,
B01J 35/06**

(22) Anmeldetag: **15.07.94**

(30) Priorität: **15.07.93 DE 9310495 U
15.07.93 DE 9310516 U**

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:
18.01.95 Patentblatt 95/03

(84) Benannte Vertragsstaaten:
**AT BE CH DE DK ES FR GB GR IE IT LI LU MC
NL PT SE**

(71) Anmelder: **DODUCO GMBH + Co Dr. Eugen
Dürrwächter
Im Altgefäß 12
D-75181 Pforzheim (DE)**

(72) Erfinder: **Beltz, Hans-Jürgen Dipl.Ing.
Sommerhalde 4
D-75015 Bretten (DE)
Erfinder: Berndt, Malte Dr. Dipl.Chem.
Zur Schanz 8
D-74889 Sinsheim-Rohrbach (DE)
Erfinder: Meister, Martin Dipl.Ing.
Augrund 52
D-74889 Sinsheim (DE)**

(74) Vertreter: **Twelmeier, Ulrich, Dipl.Phys.
Westliche Karl-Friedrich-Strasse 29-31
D-75172 Pforzheim (DE)**

(54) **Katalysator zum Spalten von Ozon.**

(57) **Katalysator bestehend aus einem netzförmigen
Träger, welcher mit einem Edelmetall beschichtet
ist, zur Verwendung als unbeheizter Katalysator zum
Spalten von Ozon.**

EP 0 634 205 A1

Die Erfindung betrifft einen Katalysator zum Spalten von Ozon. Ozon ist ein starkes Oxidationsmittel und stellt deshalb, abhängig von seiner Konzentration in Luft, ein Gesundheitsrisiko für den Menschen dar. Die maximal zulässige Konzentration von Ozon am Arbeitsplatz (MAK-Wert) ist deshalb in Deutschland auf 0,1 ppm entsprechend 200 $\mu\text{g}/\text{m}^3$ festgelegt.

Ozon kann in industriellen Anlagen, aber auch bei Büromaschinen (Fotokopiergeräte, Laserdrucker) sowie zum Zwecke des Keimfreimachens (z.B. in Hallenbädern und medizinischen Operationsräumen) erzeugt werden, ferner in Ballungszentren im Freien in Gegenwart von Luftschadstoffen in Verbindung mit Sonneneinstrahlung.

Die Ozonkonzentration in Luft kann durch thermische, adsorptive oder katalytische Verfahren herabgesetzt werden.

Die JP 1-127 040 und JP 63-126 525 beschreiben Verfahren zur Beseitigung von Ozon aus Gasgemischen, bei denen das Gasgemisch zur Umwandlung von Ozon in Sauerstoff über einen Katalysator aus Aktivkohle und Manganoxid geleitet wird. Eine Variante dieses Verfahrens beschreibt die JP 59-42 023, bei der anstelle von Manganoxid Eisenhydroxid oder Eisenoxidhydrat verwendet wird. Die Aktivkohle adsorbiert Ozon, und das Manganoxid oder das Eisenhydroxid beschleunigt auf katalytischem Wege die Zersetzung des Ozons. Nachteilig dabei ist, dass die Aktivkohle nicht nur Ozon adsorbiert, sondern auch andere Luftschadstoffe, z.B. Stickoxide, und deshalb durch die Adsorption der anderen Luftschadstoffe rasch inaktiv wird. Die Verwendung von Manganoxid und Eisenhydroxid hat den Nachteil, dass diese Substanzen eine verhältnismässig geringe katalytische Aktivität haben, sodass man große Mengen davon benötigt, was wiederum nachteilig ist, weil der Katalysator, der von Atemluft durchströmt wird, Spuren der katalytisch aktiven Substanz an die Luft abgibt. Schwermetallimmissionen sind aber ebenfalls unerwünscht.

Aus der DE-40 41 088 C2 ist es bekannt, vor einem Ozonfilter aus Aktivkohle und/oder Mangan-IV-Oxid einen beheizten Platinkatalysator vorzusehen, der die Stickoxide in Stickstoff und Sauerstoff umwandelt und dadurch die Adsorption von Stickoxiden an der Aktivkohle vermindert, so dass diese mehr Ozon binden kann.

Nachteilig dabei ist, dass man dazu einen beheizten Katalysator benötigt und dass das Aktivkohlefilter bestimmungsgemäss viel Raum beansprucht, so dass es schwierig ist, eine solche Anordnung in kompakten Geräten vorzusehen.

Aus der DE-OS 30 29 948 ist es bekannt, den Ozongehalt in der Passagierkabine von hochfliegenden Flugzeugen dadurch zu vermindern, dass man die ozonhaltige Luft über einen Metallkatalysa-

tor leitet, bei dem es sich um einen beheizten, monolytischen Körper handelt. Ein solcher Körper benötigt ebenfalls viel Platz für seinen Einbau.

Der vorliegenden Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, einen preiswerten Katalysator zum Spalten von Ozon bereitzustellen, der ohne Schwierigkeiten in Klimageräte, Lüftungsanlagen und Automobile eingebaut werden kann und gleichwohl eine wesentliche Verminderung des Ozongehalts in der Atemluft bewirkt.

Diese Aufgabe wird gelöst durch einen Katalysator mit den im Anspruch 1 angegebenen Merkmalen. Vorteilhafte Weiterbildungen der Erfindung sind Gegenstand der Unteransprüche.

Erfindungsgemäss wird ein netzförmiger Katalysator verwendet, der mit einem Edelmetall beschichtet ist und bei normaler Umgebungstemperatur betrieben wird, mithin nicht beheizt ist.

Das hat folgende Vorteile:

- Ein Netz ist ein flächiges Gebilde und kann raumsparend selbst in bereits vorhandene Anlagen und Geräte eingebaut werden, z.B. in vorhandene Zuluftkanäle zum Innenraum von Automobilen, an der Abströmseite von Klimageräten und Lüftungsanlagen, ferner auch in Geräten und Maschinen wie Fotokopiergeräten, die Ozon erzeugen, vorzugsweise vor dem Austritt von Luft, die mit einem Gebläse durch das Gerät bzw. die Maschine geleitet wird. Das flächenhafte Netz benötigt selbst nur minimalen Raum und kann beliebigen Strömungsquerschnitten angepaßt werden. Wesentliche Änderungen an Geräten, Maschinen oder Automobilen sind für seinen Einsatz nicht erforderlich.
- Netze können sehr feine Maschen haben. Je geringer die Maschenweite ist, desto größer ist die wirksame Katalysatoroberfläche und desto größer ist die Umsatzrate des Katalysators. Die Maschenweite ist nach unten lediglich begrenzt durch die für seine Herstellung aufzuwendenden Kosten und durch den in Kauf zu nehmenden Druckverlust.
- Da Netze sehr dünn sind, können auch einige Netze zu einem geschichteten Katalysator zusammengefaßt werden, ohne eine zu große Dicke zu erreichen. Günstige Ergebnisse (hohe Absenkung des Ozongehaltes) kann man aber schon mit einem einlagigen Katalysatornetz erreichen; die Umsatzrate kann durch Verwenden einer zweiten oder dritten Lage erhöht werden. Mehr als zwei oder höchstens drei Lagen werden nicht empfohlen.
- Der Katalysator verwendet als katalytisch wirksame Substanz ein Edelmetall, insbesondere Platin oder Palladium. Damit erhält man eine wesentlich höhere katalytische Aktivität

schon bei niedrigerer Temperatur mit der Folge, dass man verglichen mit Unedelmetallkatalysatoren wie solchen auf Basis von Manganoxyd mit geringsten Mengen an katalytisch wirksamem Metall auskommen kann. Da macht den Katalysator zum einen preiswert und reduziert zum anderen die Mengen an katalytisch wirksamer Substanz, die den Katalysator mit der Atemluft verlassen können.

- Durch die Verwendung von Edelmetall, insbesondere Platin oder Palladium, als katalytisch wirksamer Substanz hat man schon bei normaler Umgebungstemperatur und einlagigem Netz deutliche Absenkungen des Ozongehaltes in Atemluft.
- Der Katalysator muss nicht beheizt werden.
- Ein Netz ist ein denkbar einfacher und preiswerter Träger.
- Ein Netz kann auch nahezu beliebig gekrümmt und dadurch seinem Einsatzort angepaßt werden.

Als Netze eignen sich besonders Drahtnetze, die zur Erhöhung der wirksamen Oberfläche und zur Verankerung des Edelmetalls z.B. in an sich bekannter Weise zunächst nach einem wash-coat-Verfahren mit einer Aluminiumoxidschicht überzogen werden, bevor sie mit einer Edelmetallsalzlösung getränkt und/oder kalzinieren werden. Eine andere vorteilhafte Möglichkeit, das Edelmetall auf einem Drahtnetz zu verankern, besteht darin, für das Drahtnetz einen aluminiumhaltigen Stahl zu nehmen und das Netz an Luft zu glühen, wodurch in einer Oberflächenschicht das Aluminium in Aluminiumoxid überführt wird, auf welchem dann das Edelmetall verankert wird.

Anstelle eines Netzes kann aber auch ein feinmaschiges Streckmetall verwendet werden. Das soll vom Patentanspruch umfaßt sein.

Anstelle eines Drahtnetzes kann auch ein Kunststoffnetz verwendet werden. Auf dem Kunststoffnetz kann das katalytisch wirksame Edelmetall nach Verfahren verankert werden, die zum Metallisieren von Kunststoffen an sich bekannt sind, insbesondere das Beschichten in chemischen Metallisierungsbädern, das Beschichten durch chemische Abscheidung aus der Dampfphase (CVD-Verfahren) oder das Beschichten durch physikalische Abscheidung aus der Gasphase (PVD-Verfahren) oder durch Aufstäuben in einer Unterdruckkammer.

Je kleiner die Maschenweite ist, desto größer ist die Umsatzrate des Katalysators. Die Maschenweite ist zweckmäßigerweise kleiner als 2 mm, vorzugsweise kleiner als 1 mm; wenn es der auftretende Druckverlust zuläßt, kleiner als 0,5 mm. Netze mit der Feinheit von Fliegendraht sind für Zwecke der Erfindung verwendbar.

Vor dem Netz, welches mit katalytisch aktivem Edelmetall beschichtet ist, ist in einem gewissen

Abstand, vorzugsweise in einem Abstand zwischen 1 und 3 mm, am besten in einem Abstand zwischen 1 und 2 mm, ein weiteres Netz angeordnet, welches vorzugsweise nicht mit Edelmetall beschichtet ist. Ein solches davor angeordnetes Netz kann die Wirksamkeit des Katalysators erheblich erhöhen, obwohl es selbst nicht katalytisch aktiv ist. Die Anordnung "vor" dem katalytisch aktiven Netz bedeutet, dass die Luft zunächst das katalytisch nicht aktive Netz durchströmt und dann das katalytisch aktive Netz.

Beispiele:

1. Ein Katalysator aus einem Streckmetall, Werkstoff Stahl Nr.1.4842, mit Maschen, deren Maschenweite zwischen 0,2 und 1,5 mm liegt, als Katalysatorträger und mit Platin als katalytisch aktiver Beschichtung wurde von Luft mit einem Ozongehalt von 0,5 bis 1 ppm durchströmt. Bei Zimmertemperatur und einem Luftdurchsatz von 50 l pro Stunde und cm² Katalysatorfläche ergab sich ein Ozonabbau um 83 %, bei einem Durchsatz von 100 l pro Stunde und cm² Katalysatorfläche um 38 %.

2. In Abwandlung des 1. Beispiels wurden zwei solche mit Platin beschichtete Streckmetalle im Abstand von 1,5 mm einander überdeckend angeordnet. In diesem Fall stieg der Ozonabbau unter gleichen Bedingungen wie zuvor bei einem Luftdurchsatz von 50 l pro Stunde und cm² auf 92 %, bei einem Durchsatz von 100 l pro Stunde und pro cm² auf 58 %.

3. In Abwandlung dieses Beispiels wurde dem mit Platin beschichteten Streckmetall im Abstand von 1,5 mm ein unbeschichtetes Streckmetall vorgeschaltet. In diesem Fall betrug unter sonst gleichen Bedingungen der Ozonabbau bei einem Luftdurchsatz von 100 l pro Stunde und cm² 67 %. Unter denselben Bedingungen stieg der Ozonabbau bei Nachschaltung eines weiteren, mit Platin beschichteten Streckmetalls im Abstand von 1,5 mm auf 76 %. Das Nachschalten eines dritten mit Platin beschichteten Streckmetalls erhöhte den Ozonabbau praktisch nicht mehr.

Der erfindungsgemäße Katalysator schafft einen Ozonabbau nicht nur bei normaler Umgebungstemperatur (20 °C), sondern auch bereits mit etwas geringerer Aktivität bei 0 °C. Eine Beheizung des Katalysators ist entbehrlich.

Patentansprüche

1. Katalysator, bestehend aus einem netzförmigen Träger, welcher mit einem Edelmetall beschichtet ist, zur Verwendung als unbeheizter Katalysator zum Spalten von Ozon.

2. Katalysator nach Anspruch 1, **dadurch gekennzeichnet**, dass das Netz ein Drahtnetz ist.
3. Katalysator nach Anspruch 1, **dadurch gekennzeichnet**, dass das Netz ein Kunststoffnetz ist. 5
4. Katalysator nach einem der vorstehenden Ansprüche, **dadurch gekennzeichnet**, dass die Maschenweite des Netzes kleiner als 2 mm ist. 10
5. Katalysator nach einem der Ansprüche 1 bis 3, **dadurch gekennzeichnet**, dass die Maschenweite des Netzes kleiner als 1 mm ist. 15
6. Katalysator nach einem der Ansprüche 1 bis 3, **dadurch gekennzeichnet**, dass die Maschenweite des Netzes kleiner als 0,5 mm ist. 20
7. Katalysator nach Anspruch 2, **dadurch gekennzeichnet**, dass das Netz mit Al_2O_3 beschichtet ist, auf welchem das Edelmetall verankert ist. 25
8. Katalysator nach Anspruch 2, **dadurch gekennzeichnet**, dass das Netz aus einem oberflächlich oxidierten, Aluminium enthaltenden, Stahl besteht. 30
9. Katalysator nach Anspruch 3, **dadurch gekennzeichnet**, dass das Netz durch naßchemische Abscheidung, durch chemische Dampfabscheidung (CVD) oder durch physikalische Dampfabscheidung (PVD) oder durch Aufstäuben mit Edelmetall beschichtet ist. 35
10. Katalysator nach einem der vorstehenden Ansprüche, **dadurch gekennzeichnet**, dass als Edelmetall Platin oder Palladium vorgesehen ist. 40
11. Katalysator nach einem der vorstehenden Ansprüche, **dadurch gekennzeichnet**, dass vor dem Netz in einem Abstand vom Netz ein weiteres Netz angeordnet ist. 45
12. Katalysator nach Anspruch 11, **dadurch gekennzeichnet**, dass das weitere Netz nicht mit Edelmetall beschichtet ist. 50
13. Katalysator nach Anspruch 11 oder 12, **dadurch gekennzeichnet**, dass der Abstand zwischen den Netzen zwischen 1 und 3 mm, vorzugsweise zwischen 1 und 2 mm beträgt. 55
14. Katalysator nach Anspruch 11, 12 oder 13, **dadurch gekennzeichnet**, dass zwei mit

Edelmetall beschichtete Netze einander überdeckend angeordnet sind, wobei vor dieser Anordnung vorzugsweise noch ein nicht mit Edelmetall beschichtetes weiteres Netz angeordnet ist.

15. Verwendung eines unbeheizten Katalysators aus einem netzförmigen Träger, welcher mit Edelmetall beschichtet ist, zum Spalten von Ozon, welches in Luft enthalten ist, die durch den Katalysator hindurchströmt.



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung
EP 94 11 1056

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.6)
X	EP-A-0 388 094 (SAKAI CHEMICAL INDUSTRY CO.) * Seite 2, Zeile 34 - Seite 4, Zeile 30; Ansprüche 1,7; Beispiel II * ---	1,2, 4-11,15	B01D53/66 B01D53/86 B01J35/06
X	US-A-4 405 507 (CARR ET AL.) * Spalte 2, Zeile 55 - Spalte 3, Zeile 21 * * Spalte 3, Zeile 59 - Spalte 4, Zeile 16; Ansprüche 1,3 * ---	1,2,7, 10,11,13	
A	EP-A-0 218 124 (BASF AG) * Spalte 2, Zeile 47 - Spalte 6, Zeile 58 * ---	1-3,7-9	
A	EP-A-0 403 984 (GUTEC) * das ganze Dokument * ---	1,3,7, 10,15	
A	EP-A-0 505 832 (SCHWÄBISCHE HÜTTEWERKE) -----	2-6,8,10	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.6) B01D B01J
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort DEN HAAG		Abschlußdatum der Recherche 28. Oktober 1994	Prüfer Cubas Alcaraz, J
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : mündliche Offenbarung P : Zwischenliteratur		T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument * : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument	